***Контрольный тест по теме***

*«Кислородсодержащие органические вещества»*

*I вариант*

*1.* Общая формула предельных одноатомных спиртов:

a) R-OR; б) R - ОН;

в) R-COH; r) R-CnH2n

***2.*** Формула предельного одноатомного спирта, содержащего 7 атомов углерода:

a) С7Н1бО; б)C7H14О;

в) C7H14О2; r)C7H16О2.

*3.* Формула предельного одноатомного спирта, содержащего 10 атомов водорода:

а) С2Н4О; б) С4Н8О;

в) С4Н10О; г) С6Н10О.

***3.*** Горение метанола выражено уравнением:

а) СН3ОН + СuО →НСНО + Сu +Н2О;

б) СН3ОН + НВг → СН3Вг + Н2O.

в) 2СН3ОН + 2К → 2СН3ОК + Н2;

г) 2СН3ОH + 3O2 → 2СО2 + 4Н2О;

*4.* Этен получают из спирта по реакции:

а) C4H10 → С2Н4 + С2H6

б) С2Н6 → С2Н4 + Н2;

в) С2Н6О → С2Н4 + Н2О;

 г) C2H4Cl2 + Zn → С2Н4 + ZnCl2.

***5.*** Глицерин при обычных условиях:

а) газообразное соединение;

б) порошок белого цвета;

в) бесцветная сиропообразная жидкость;

г) кристаллическое вещество.

*6.* Качественной реакцией на многоатомные спирты является реакция с:

а) кислородом;

б) хлороводородом;

в) гидроксидом калия;

г) свежеосажденным гидроксидом меди (II).

*7.* Ближайший гомолог фенола:

а) толуол;

б) метилфенол;

в) 1,2-дигидроксибензол;

г) бензол.

*8* При обычных условиях фенол:

а) жидкость;

б) летучее соединение;

в) бесцветное кристаллическое вещество;

г) желтый порошок.

*9.* Фенол нельзя использовать для получения:

а) пищевых добавок;

б) капрона;

в) красителей;

 г) взрывчатых веществ.

*10.*  Фиолетовое окрашивание про­является при взаимодействии фенола с:

а) бромной водой;

 б) хлоридом железа (III);

в) гидроксидом натрия;

г) кислородом воздуха.

***11.*** Общая формула альдегидов:

а) RCOH;

б) R1COR2;

в) RCOOH;

г) ROH.

***12.*** Альдегиды и кетоны в своем составе имеют:

а) гидроксогруппу;

б) карбонильную группу;

в) карбоксильную группу;

г) альдегидную группу.

***13.*** Газообразным альдегидом является:

а) бутаналь;

б) пропаналь;

в) этаналь;

г) метаналь.

***14.*** При окислении альдегидов образуются:

а) фенолы;

б) углеводороды;

в) спирты;

г) кислоты.

***15.***. Общая формула предельных одноатомных кислот:

а) CnH2n +1 COH ;

б) CnH2n +1 COOH;

в) CnH2n +1OH;

г) CnH2nO.

***16..*** Карбоксильная группа атомов – СООН соединения с атомом водорода в молекуле кислоты:

а) муравьиной;

б) уксусной;

в) пропионовой;

г) щавелевой.

***17.***  Соли С15 Н31СООН- это:

а) стеараты;

б) формиаты;

в) пальмитаты;

г) ацетаты.

***18.*** Общая формула большинства углеводов:

а) CnH2n;

б) CnH2n +2;

в) Cn(H2O)m ;

г) CnH2n+2 O .

***19.*** Общая формула сахарозы:

а) С6Н12О6;

б) С12Н22О11;

в) С5Н10О5;

г) (С5Н10О5)n .

***20.*** Какой объем оксида углерода (IV) (н.у.) выделится при спиртовом брожении глюкозы массой 3,6г?

а) 22,4л

б) 89,6л

в) 224л

г) 0,896л

***II вариант***

*1.* *1.* Общая формула альдегидов:

a) R-OR;

б) R - ОН;

в) R-COH;

r) R-CnH2n

***2.*** Формула предельного одноатомного спирта, содержащего 5 атомов углерода:

a) C5H12O;

б) С5Н10О;

в) C5H10O2;

г) С5Н12O2.

*3.* Формула предельного одноатомного спирта, содержащего 6 атомов водорода:

а) С2Н6O;

б) С4Н10О;

в) С2Н4О;

г) С3Н6O2.

*4.* Горение этанола выражает уравнение:

а) С2Н5ОН + СuО → СН3СНО + Сu + Н2О;

б) СН3ОН + 1,5O2 → СО2 + 2Н2О;

в) С2Н6O + 3О2 → 2СO2 + 3Н2О;

г) 2С2Н6O + 2Na → 2C2H5ONa + H2.

*5.* Этилат калия можно получить при взаимодействии:

а) гидроксида калия и метилового спирта;

б) этанола и калия;

в) метанола и калия;

г) этанола и хлорида натрия.

*6.* Этен получают при дегидратации спирта по уравнению:

а) С2Нб → С2Н4 + Н2;

б) С2Н2 + Н2 → С2Н4;

в)C2H5CI → С2Н4 + КС1;

г) С2Н5ОН → С2Н4 + Н2О.

*7.* Ближайшим гомологом этиленгликоля является:

а) глицерин;

б) 1,2-пропандиол;

в) 2-бутанол;

г) 1,2,3-пропантриол

*8.* Доказать присутствие глицерина в растворе можно с помощью:

а) гидроксида натрия;

б) металлического калия;

в) свежеосажденного гидроксида меди (II);

г) кислорода.

*9.* Этиленгликоль в основном применяют для:

а) изготовления лекарств;

б) приготовления антифризов;

в) в пищевой промышленности;

г) для получения этилового спирта.

*10.* Вещество С6Н5ОН относится к:

а) многоатомным спиртам;

б) ароматическим углеводородам;

в) ароматическим спиртам;

г) фенолам.

***11.*** Общее в химических свойствах фенола и этанола — это взаимо­действие с:

а) металлическим натрием;

б) бромной водой;

в)щелочами;

г) хлоридом железа (III).

*12.* Цветную реакцию на фенол дает раствор:

а) сульфат меди;

б) хлорид железа (II)

в) хлорида железа(III)

г) нитрат цинка.

***13.*** Общая формула альдегидов:

a) R-OR;

б) R - ОН;

в) R-COH;

r) R-Cn H2n

***14.*** Формалин – это водный раствор:

а) уксусного альдегида;

б) муравьиного альдегида;

в) пропионового альдегида;

г) валерианового альдегида.

***15.*** Реактивом для определения альдегидов является:

а) водород;

б) раствор KMnO4;

в) бром;

г) аммиачный раствор оксида серебра.

***16.*** Общая формула одноосновных карбоновых кислот:

а) RCOОH;

б) R1COR2;

в) RCOH;

г) ROH.

***17.*** Соли С17 Н35СООН - это:

а) стеараты;

б) формиаты;

в) пальмитаты;

г) ацетаты.

***18.***  Сложные углеводы называются

а) моносахариды;

б) триозы;

в) полисахариды;

г) гексозы.

***19.*** Глюкоза и фруктоза – это:

а) многоатомные альдегидоспирты;

б) многоатомные кетоспирты;

в) изомеры;

г) дисахприды.

***20.*** Какой объем оксида углерода (IV) (н.у.) выделится при спиртованном брожении глюкозы количеством вещества 5 моль?

а) 2,24л

б) 22л

в) 224л

г) 2240л